

**FILM-FORMING AGENT AND COSMETIC****Publication number:** JP11100307**Publication date:** 1999-04-13**Inventor:** NANBU HIROMI; KONDO AKIHIRO**Applicant:** KAO CORP**Classification:**

- International: A61K8/72; A61K8/00; A61K8/81; A61K8/89;  
A61Q1/00; A61Q1/12; A61Q3/02; A61Q17/04;  
A61Q19/00; C08G77/442; C08G77/445; C08G77/452;  
C08L83/10; A61K8/72; A61K8/00; A61Q1/00;  
A61Q1/12; A61Q3/02; A61Q17/04; A61Q19/00;  
C08G77/00; C08L83/00; (IPC1-7): A61K7/00;  
A61K7/043; A61K7/42; A61K7/48; C08G77/442;  
C08L83/10

- European:

**Application number:** JP19970263720 19970929**Priority number(s):** JP19970263720 19970929[Report a data error here](#)**Abstract of JP11100307**

**PROBLEM TO BE SOLVED:** To obtain a film-forming agent capable of preventing makeup migration due to physical friction by including a vinyl-silicone block copolymer composed of a silicone polymer having a specific structure and a specific vinyl polymer. **SOLUTION:** This film-forming agent comprises a vinyl-silicone block copolymer (The sum of the total number of the silicone monomers and the total number of the vinyl monomers is 10<2> to 10<6> and the number ratio is (1:99) to (99:1) composed of (A) a silicone polymer (The total number of silicone monomers constituting the polymer is 5 to 10<6> ) expressed by the formula [R<1> to R<4> are each H, a lower alkyl or nitrile; R<5> to R<8> are each H, a (halogen-substituted) alkyl or aryl; Y is a (halogen-substituted) 1-10C hydrocarbon group; A is CONH or COO ; B is NHCO or OCO ; (m) is 0 to 200; (p) is 0 to 6; (a) is 2 to 300] and (B) a non-fluorinated vinyl polymer (The total number of the vinyl monomers is 10 to 10<6> ) as constituent units.

Data supplied from the [esp@cenet](mailto:esp@cenet) database - Worldwide

(51)Int.Cl.<sup>4</sup>  
 A 6 1 K 7/00  
   7/043  
   7/42  
   7/48  
 C 0 8 G 77/442

識別記号

F I  
 A 6 1 K 7/00  
   7/043  
   7/42  
   7/48  
 C 0 8 G 77/442

J

審査請求 未請求 請求項の数 8 O.L. (全 11 頁) 最終頁に統ぐ

(21)出願番号 特願平9-263720  
 (22)出願日 平成9年(1997)9月29日

(71)出願人 000000918  
 花王株式会社  
 東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号  
 (72)発明者 南部 博美  
 和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研究所内  
 (72)発明者 近藤 昭裕  
 和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研究所内  
 (74)代理人 井理士 有賀 三幸 (外3名)

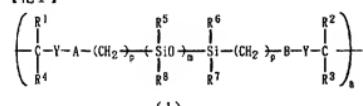
## (54)【発明の名称】被膜形成剤及び化粧料

## (57)【要約】

【課題】物理的な摩擦による化粧移りを防止することができる皮膚または爪化粧料用被膜形成剤；並びに耐汗性、耐皮脂性、耐物理的摩擦性等を有する皮膚または爪用化粧料の提供。

## 【解決手段】次の一般式(1)

## 【化1】



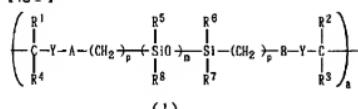
剤；並びにかかるビニル・シリコーンブロックポリマーを含有する皮膚または爪用化粧料。

(式中、R<sup>1</sup>～R<sup>8</sup>は水素原子等、Yは炭素数1～10の炭化水素基を示し、Aは-C(=O)NH-基等、Bは-NHCO-基等を示し、mは0～200の数を示し、pは0～6の数を示し、aは2～300の数を示す。)で表されるシリコーンポリマーとフッ素原子を有しないビニルモノマーとを構成単位とするビニル・シリコーンブロックポリマーからなる皮膚または爪化粧料用被膜形成

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 次の一般式(1)

【化1】

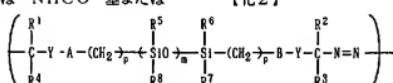


(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>は同一または異なって、水素原子、低級アルキル基またはニトリル基を示し、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>は同一または異なって、水素原子、ハログン原子が置換していてもよいアルキル基またはアリール基を示し、Yはハログン原子が置換していてもよい炭素数1～10の直鎖または分岐鎖の飽和または不飽和炭化水素基を示し、Aは-COONH-基または-COO-基を示し、Bは-NHCOO-基または-

OOC-基を示す。ここでAが-COONH-基のときBは-NHCOO-基であり、Aが-COO-基のときBは-OOC-基である。mは0～200の数を示し、pは0～6の数を示し、aは2～300の数を示す。)で表されるシリコーンポリマーとフッ素原子を有しないビニルモノマーとを構成単位とするビニル・シリコーンブロックコポリマーであって、一般式(1)のシリコーンポリマーを構成するシリコーンモノマーの総数は5～10<sup>6</sup>であり、該ビニルモノマーの総数は10<sup>1</sup>～10<sup>6</sup>であり、該シリコーンモノマーの総数との和は10<sup>2</sup>～10<sup>6</sup>であり、かつ該シリコーンモノマーの総数/該ビニルモノマーの総数が1/9.9～9.9/1であるブロックコポリマーからなる皮膚または爪形成剤。

【請求項2】 ビニル・シリコーンブロックコポリマーが、次の一般式(2)

【化2】



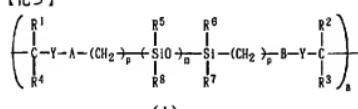
(2)

(式中、R<sup>1</sup>～R<sup>8</sup>、Y、A、B、m、p及びaは前記と同一のものを示す。)で表されるアゾ基含有ポリシリコサンポリマー及びフッ素原子を有しないビニルモノマーをラジカル共重合して得られるものである請求項1記載の被膜形成剤。

【請求項3】 フッ素原子を有しないビニルモノマーが、アクリレート及び/またはメタクリレートである請求項1または2記載の被膜形成剤。

【請求項4】 次の一般式(1)

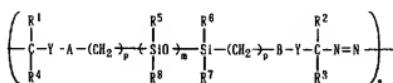
【化3】



(式中、R<sup>1</sup>～R<sup>8</sup>、Y、A、B、m、p及びaは前記と同一のものを示す。)で表されるシリコーンポリマーとフッ素原子を有しないビニルモノマーとを構成単位とするビニル・シリコーンブロックコポリマーであって、一般式(1)で表されるシリコーンポリマーを構成するシリコーンモノマーの総数は5～10<sup>6</sup>であり、該ビニルモノマーの総数は10<sup>1</sup>～10<sup>6</sup>であり、該シリコーンモノマーの総数と該ビニルモノマーの総数との和は10<sup>2</sup>～10<sup>6</sup>であり、かつ該シリコーンモノマーの総数/該ビニルモノマーの総数が1/9.9～9.9/1であるブロックコポリマーを含有する皮膚または爪用化粧料。

【請求項5】 ビニル・シリコーンブロックコポリマーが、次の一般式(2)

【化4】



(2)

(式中、R<sup>1</sup>～R<sup>8</sup>、Y、A、B、m、p及びaは前記と同一のものを示す。)で表されるアゾ基含有ポリシリコサンポリマー及びフッ素原子を有しないビニルモノマーをラジカル共重合して得られるものである請求項4記載の化粧料。

【請求項6】 フッ素原子を有しないビニルモノマーが、アクリレート及び/またはメタクリレートである請求項4または5記載の化粧料。

【請求項7】 ビニル・シリコーンブロックコポリマーを0.01～9.0重量%含有する請求項4～6のいずれ

か1項記載の化粧料。

【請求項8】 皮膚化粧料が皮膚保護化粧料またはメイクアップ化粧料である請求項4～7のいずれか1項記載の化粧料。

【発明の詳細な説明】

#### 【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、物理的摩擦による化粧移りを防止することができる被膜形成剤、並びに耐汗性、耐皮脂性及び非粘着性の柔軟な被膜を形成し、化粧持続性が高く、かつ使用感の良好な皮膚または爪用化粧料に関する。

#### 【0002】

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】 従来、スキンクリーム、スキンローション等の皮膚保護化粧料には、水や汗から皮膚を保護する目的で、またファンデーション等のメイクアップ化粧料には水や汗による化粧崩れを防止する目的で、さらに爪用化粧料にはの目的で種々のシリコーン油やシリコーン樹脂が配合されている。しかしながら、これらのシリコーン油やシリコーン樹脂は耐水性については充分な効果を有するものの、耐油性については充分な効果を有するものではないため、これらの成分を配合した化粧料は化粧崩れを生じるという問題があった。

【0003】 このため、耐水性と共に耐油性をも有する化粧料として、バーフルオロポリエーテルを含有する化粧料（特開昭61-234928号公報、特開昭63-247214号）、フッ素変性シリコーンを含有する化粧料（特公平2-295912号公報）が提案されている。

【0004】 しかしながら、これらの化粧料に用いられているバーフルオロポリエーテルやフッ素変性シリコーンは、耐水/耐油性基材に求められる要素である耐汗性及び耐皮脂性は有するものの、衣服、皮膚、コップ等による物理的な摩擦による化粧移りに関しては必ずしも充分満足できるものではなく、よって得られる化粧料も、充分な化粧持続性を有するものではなかった。

【0005】 かかる物理的摩擦による化粧移りに対する対応策として最近、被膜形成力を有する合成樹脂エマルジョンや油性樹脂等が用いられているが、合成樹脂エマルジョンや油性樹脂の被膜は水に触れると破裂がれ等が起こりやすく、耐水性の点で充分満足できるものではなかった。

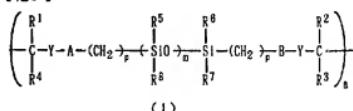
【0006】 したがって本発明は、物理的摩擦による化粧移りを防止することができる皮膚または爪化粧料用被膜形成剤、並びに耐汗性、耐皮脂性、耐物理的摩擦性を有し、容易に均一に塗布でき、さらに目尻や口元のような皮膚の大きい動きに対しても柔軟に追従し、塗布部位に不快な違和感を生じさせない皮膚または爪用化粧料を提供することを目的とする。

【0007】 本発明者は上記目的を達成すべく観察研究した結果、特定構造のシリコーンポリマーと、フッ素

原子を有しないビニルモノマーとを構成単位とするビニル・シリコーンブロックコポリマーが、物理的な摩擦による化粧移りを防止することができることを見出した。またかかるビニル・シリコーンブロックコポリマーを含有する皮膚または爪用化粧料が、耐汗性、耐皮脂性、耐物理的摩擦性を有し、容易に均一に塗布でき、さらに目尻や口元のような皮膚の大きい動きに対しても柔軟に追従し、塗布部位に不快な違和感を生じさせないことを見出し、本発明を完成させた。

【0008】 すなわち本発明は、次の一般式（1）

【化5】

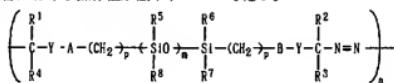


【0009】 (式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup> 及び R<sup>4</sup> は同一または異なって、水素原子、低級アルキル基またはニトリル基を示し、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup> 及び R<sup>8</sup> は同一または異なって、水素原子、ハログン原子が置換していてもよいアルキル基またはアリール基を示し、Y はハログン原子が置換していてもよい炭素数 1 ～ 10 の直鎖または分岐鎖の飽和または不飽和炭化水素基を示し、A は -CO-NH- 基または -COO- 基を示し、B は -NHC(O)- 基または -OCO- 基を示す。ここで A が -CONH- 基のとき B は -NHC(O)- 基であり、A が -COO- 基のとき B は -OCO- 基である。m は 0 ～ 200 の数を示し、p は 0 ～ 6 の数を示し、a は 2 ～ 300 の数を示す。) で表されるシリコーンポリマーとフッ素原子を有しないビニルモノマーとを構成単位とするビニル・シリコーンブロックコポリマーであって、一般式（1）で表されるシリコーンポリマーを構成する該シリコーンモノマーの総数は 5 ～ 10<sup>6</sup> であり、該ビニルモノマーの総数は 10 ～ 10<sup>6</sup> であり、該シリコーンモノマーの総数と該ビニルモノマーの総数との和は 10<sup>2</sup> ～ 10<sup>6</sup> であり、かかる該シリコーンモノマーの総数/該ビニルモノマーの総数が 1/99 ～ 99/1 であるブロックコポリマーからなる皮膚または爪用化粧料用被膜形成剤；並びに上記ビニル・シリコーンブロックコポリマーを含有する皮膚または爪用化粧料を提供するものである。

#### 【0010】

【発明の実施の形態】 一般式（1）において、R<sup>1</sup> ～ R<sup>4</sup> は水素原子、炭素数 1 ～ 10 の低級アルキル基またはアリール基を示し、R<sup>1</sup> ～ R<sup>4</sup> は同一でも異なっていてよい。このうちメチル基及びニトリル基が特に好ましい。R<sup>5</sup> ～ R<sup>8</sup> は水素原子、ハログン原子が置換していてもよいアルキル基またはアリール基を示し、R<sup>5</sup> ～ R<sup>8</sup> は同一でも異なっていてよい。このうちメチル基が特に好ましい。Y はハログン原子が置換していてもよい

炭素数1～10、好ましくは1～6の直鎖または分岐鎖の飽和または不飽和炭化水素基を示す。具体的には例えば $-CH_2-$ 、 $-(CH_2)_2-$ 、 $-(CH_2)_3-$ 、 $-CH(CH_3)CH_2-$ 、 $-CH_2CH(CH_3)CH_2-$ 、 $-(CH_2)_4-$ 、 $-(CH_2)_5-$ 、 $-(CH_2)_6-$ 等が挙げられ、このうち $-(CH_2)_2-$ が特に好ましい。Aは $-CONH-$ 基または $-COO-$ 基を示し、Bは $-NHCO-$ 基または $-OCO-$ 基を示す。ここでAが $-CONH-$ 基のときBは $-NHCO-$ 基であり、Aが $-COO-$ 基のときBは $-OCO-$ 基である。mは0～200、好ましくは5～100の数である。nは200以上ではビニル・シリコーンブロックコポリマーの収率が低下し、またコポリマーのガラス転移温度が低くなりすぎて十分な強度の被膜を形成することができない。pは0～6、好ましくは1～5の数を示す。さらにaは2～300、好ましくは5～100の数を示す。aが1ではビニルモノマーとの共重合性が著しく低下するため、シリコーン骨格を含まないビニルモノマーのホモポリマー一般式(1)の分解物が再結晶しただけで、ビニルモノマーを含まないポリマー等が副生成物として混在する場合がある。また、重合度が300より大きいと、一般式(1)のシリコーンポリマーが非常に高粘度のゴム状になり、仕込みが困難になったり、重合溶媒や共重合に用いるビニルモノマーへの溶解性が著しく低下するなど、重合における操作性が低下する。



(2)

【0015】(式中、R<sup>1</sup>～R<sup>8</sup>、Y、A、B、m、n及びaは前記と同一のものを示す)で表されるアゾ基含有ポリシロキサンアミドポリマー及びフッ素原子を有しないビニルモノマーをラジカル共重合させることにより製造することができる。

【0016】一般式(2)で表されるアゾ基含有ポリシロキサンポリマー(マクロアゾ重合開始剤)は、加熱または光照射によって容易にN<sub>2</sub>を発生して分解し、ラジカル種(一般式(1)のシリコーンポリマー)を生じ、その際に各種のビニルモノマーが存在すれば速やかに重合を起し、一般式(1)のシリコーンポリマーを含むブロック共重合体を生成するという特異的な性質を有する。

【0017】したがって、一般式(2)のアゾ基含有ポリシロキサンアミドポリマーとビニルモノマーとの共存下で加熱または光照射することにより、一般式(2)のアゾ基含有ポリシロキサンポリマーが重合開始剤として作用すると同時に一般式(1)のシリコーンポリマーを有するラジカル切片が生成ポリマー中に導入され、一般

る。

【0011】また一般式(1)で表されるシリコーンポリマーを構成するシリコーンモノマーの総数は5～10<sup>6</sup>、好ましくは5～10<sup>4</sup>であり、ビニルモノマーの総数は10～10<sup>6</sup>、好ましくは10～10<sup>4</sup>であり、シリコーンモノマーの総数とビニルモノマーの総数との和は10<sup>2</sup>～10<sup>6</sup>、好ましくは10<sup>2</sup>～10<sup>4</sup>であり、かつシリコーンモノマーの総数/ビニルモノマーの総数が1/199～99/1、好ましくは1/199～70/30である。上記のようにすることにより、耐汗性、耐皮脂性を有し、さらに十分な強度の被膜を形成することができる。

【0012】本発明においてビニルモノマーはフッ素原子が1個も結合していないものであり、例えばステレン、メタクリル酸またはそのエステル、アクリル酸またはそのエステル、イタコン酸またはそのエステル、塩化ビニル、アクリロニトリル、酢酸ビニル、エチレン、ブロピレン、ブタジエン、塩化ビニリデン、テトラフルオロエチレン、クロロトリフルオロエチレン等が挙げられる。このうちメタクリル酸またはそのエステル及びアクリル酸またはそのエステルが好ましい。

【0013】本発明においてビニル・シリコーンブロック共重合体は、例えば一般式(2)

【0014】

【化6】

式(1)のシリコーンポリマー(A)とフッ素原子を含有しないビニルポリマー(B)からなる(AB)<sub>n</sub>型またはABA型のビニル・シリコーンブロック共重合体を効率良く製造することができる。重合開始剤は特に必要としないが、必要に応じて、アゾビスイソブチロニトリル、アゾビスイソバレノニトリルやベンゾイルパーオキシド等の通常のラジカル重合開始剤を併用してもよい。なお一般式(2)で表されるアゾ基含有ポリシロキサンアミドは、例えば特開昭61-252230号公報に記載の方法で製造することができる。

【0018】ラジカル共重合反応は、溶媒または分散剤の存在下、または不存在下に行われる。溶媒または分散剤としては、例えばテトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジメトキシエタン、ジオキサン等のエーテル類、塩化メチレン、クロロホルム、四塩化炭素、トリクロレン等のハロゲン化炭化水素類、石油エーテル、n-ヘキサン、オクタン、石油ベンジン、ベンゼン、トルエン、キシレン等の炭化水素類、メタノール、エタノール、イソプロパノール、t-ブタノール等のアルコール類、アセ

トン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサン等のケトン類、アセトニトリル、水、N、N-ジメチルホルムアミド、N、N-ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、オクタメチルシクロテトラシロキサン、ドデカメチルシクロヘキサシロキサン等の環状シリコーンやジメチルポリシロキサン、メチルフェニルポリシロキサン等の鎖状シリコーン等を挙げることができ、これらの1種または2種以上を使用し得る。反応系には更に必要に応じて、n-ドデシルメタルクタン等の重合度調節剤を適宜添加することができる。

【0019】上記製造が加热によって行われる場合の反応温度は、通常30～130°C程度、好ましくは50～100°Cとののが適当であり、重合の進行に伴って変化させてもよい。反応時間は、通常1～48時間程度、好ましくは1～24時間である。また、上記製造が光照射によって行われる場合の反応温度は、通常0～60°C程度、好ましくは20～50°Cとののが適当である。反応時間は、通常1分～12時間程度、好ましくは30分～5時間である。光照射に用いられる光源としては、例えれば高圧水銀灯が使用可能である。照射光は、アゾ基含有ボリシロキサンポリマーを速やかに光分解させるビニルモノマーを重合させるため、UV光であるのが好ましい。

【0020】かかるビニル・シリコーンブロックポリマーを1種または2種以上組合せることにより、本発明の被覆形成剤を得ることができる。

【0021】本発明の皮膚または爪用化粧料は、上記ビニル・シリコーンブロックポリマーを、1種または2種以上組合せて配合したものである。本発明の化粧料へのビニル・シリコーンブロックポリマーの配合量は、0.01～90重量%であることが好ましく、特に0.1～70重量%、さらに0.5～30重量%配合すると、化粧持続性及び使用感により優れると共に、安定性も良好であり好ましい。

【0022】本発明の皮膚または爪用化粧料には、さらに通常の化粧料に用いられる油剤を配合することができる。かかる油剤としては、例えばオクタメチルシクロテトラシロキサン、ドデカメチルシクロヘキサシロキサン等の環状シリコーン；ジメチルポリシロキサン、メチルフェニルポリシロキサン等の鎖状シリコーン；スクワラン、バーム油等の植物性油脂；その他炭化水素、高級脂肪酸エステル、流動パラフィン、フッ素変性シリコーン、パーカルオロポリエーテルなどが挙げられる。

【0023】さらに、本発明の皮膚または爪用化粧料に

は、必要に応じて通常の化粧料に配合される他の成分、例えばワセリン、ラノリン、セレン、マイクロクリスチリンワックス、カルナバロウ、キャンデリラロウ、高級脂肪酸、高級アルコール等の固体・半固体油分；水溶性及び油溶性ポリマー；無機及び有機顔料；有機染料等の色材；アニオン活性剤、ノニオン活性剤、カチオン活性剤、ポリオキシアルキレン共重合体、ポリエーテル変性シリコーン等の界面活性剤；その他、水、防腐剤、酸化防止剤、色素、増粘剤、pH調整剤、香料、紫外線吸収剤、保湿剤、血色促進剤、冷感剤、制汗剤、殺菌剤、皮膚賦活剤などを、本発明の効果を損なわない範囲で適宜配合することができる。

【0024】本発明の皮膚または爪用化粧料は通常の方法に従って製造することができ、その剤型、種類等は特に限定されず、例えれば油性化粧料、油中水型乳化化粧料、水中油型乳化化粧料、水性化粧料、固体化粧料、油性固体化粧料等とすることができます。

【0025】また、本発明で用いるビニル・シリコーンブロックポリマーは、汗や皮脂に対して高い撥水、撥油性を有し、室温にて揮発性シリコーンに溶解または分散することにより、配合性に優れ、安定性が高く、低粘度でべとつかず、皮膚親和性が高く、しかも皮膚刺激性が極めて低いなどの優れた特徴を有するため、特にファンデーション、口紅、頬紅、アイシャドー等のマイクアップ化粧料；スキンケアクリーム、スキンローション、サンスクリーン剤等の皮膚保護化粧料；ネイルエナメル等の爪用化粧料として好適である。

【0026】

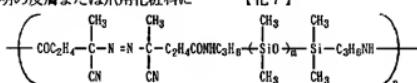
【発明の効果】本発明の被覆形成剤は、物理的摩擦による化粧移りを防止することができる。また本発明の皮膚または爪用化粧料は、耐汗・耐皮脂性に優れ、さらには、油剤中に溶解もしくは分散し易いために均一に塗布でき、物理的な摩擦にも耐え得るため高い化粧持続性を示し、かつ目尻や口元のような皮膚の大きい動きに対して柔軟に追従し、塗布された被膜に不快な違和感を感じさせないような良好な使用感を有する。

【0027】

【実施例】以下に実施例を挙げ、本発明をさらに詳細に説明するが、本発明は以下の実施例に限定されるものではない。なお合成例1～6で用いるジメチルポリシロキサン含有マクロアゾ重合開始剤（和光純薬社製、VPS-0501、VPS1001）は、次の式で表されるものである。

【0028】

【化7】



(式中nはくり返し単位を示す。)

## 【0029】合成例1

共重合体（A）の合成

メチルメタクリレート40g、n-ブチルメタクリレート40g、ジメチルポリシロキサンを含有するマクロアゾ重合開始剤（和光純薬社製、VPS-0501、平均分子量3万～4万）20g、及びトルエン100gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で搅拌した後、80°Cで窒素気流下にて6時間、さらに85°Cで2時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合度適量のトルエンにて希釈したものをメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、沪別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体（A）87.3gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた（プロトンNMRにより確認）。

## 【0030】合成例2

共重合体（B）の合成

メチルメタクリレート30g、2-エチルヘキシルメタクリレート40g、ジメチルポリシロキサンを含有するマクロアゾ重合開始剤（和光純薬社製、VPS-0501、平均分子量3万～4万）30g、及びトルエン100gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で搅拌した後、80°Cで窒素気流下にて8時間、さらに85°Cで2時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合度適量のトルエンにて希釈したものをメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、沪別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体（B）85.5gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた（プロトンNMRにより確認）。

## 【0031】合成例3

共重合体（C）の合成

メチルメタクリレート60g、酢酸ビニル20g、ジメチルポリシロキサンを含有するマクロアゾ重合開始剤（和光純薬社製、VPS-1001、平均分子量7万～9万）20g、及びヘプタン100gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で搅拌した後、80°Cで窒素気流下にて8時間、さらに85°Cで2時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合度適量のヘキサンにて希釈したものをメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、沪別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体（C）72.9gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた（プロトンNMRにより確認）。

## 【0032】合成例4

共重合体（D）の合成

ステアリルメタクリレート40g、ベヘニルメタクリレート40g、ジメチルポリシロキサンを含有するマクロ

アゾ重合開始剤（和光純薬社製、VPS-0501、平均分子量3万～4万）20g、及びトルエン100gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で搅拌した後、80°Cで窒素気流下にて8時間、さらに85°Cで2時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合後適量のトルエンにて希釈したものをメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、沪別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体（D）78.5gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた（プロトンNMRにより確認）。

## 【0033】合成例5

共重合体（E）の合成

ステレン20g、n-ブチルメタクリレート50g、ジメチルポリシロキサンを含有するマクロアゾ重合開始剤（和光純薬社製、VPS-0501、平均分子量3万～4万）30g、及びトルエン100gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で搅拌した後、80°Cで窒素気流下にて6時間、さらに85°Cで2時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合後適量のトルエンにて希釈したものをメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、沪別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体（E）75.0gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた（プロトンNMRにより確認）。

## 【0034】合成例6

共重合体（F）の合成

メチルメタクリレート10g、エチラクリレート55g、アクリル酸15g、ジメチルポリシロキサンを含有するマクロアゾ重合開始剤（和光純薬社製、VPS-0501、平均分子量3万～4万）20g、及びメチルエチルケトン100gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で搅拌した後、80°Cで窒素気流下にて8時間、さらに85°Cで2時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合度適量のメチルエチルケトンにて希釈したものをメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、沪別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体（F）88.3gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた（プロトンNMRにより確認）。

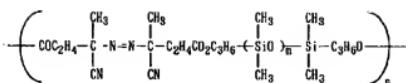
## 【0035】合成例7

共重合体（K）の合成

ステアリルメタクリレート30g、ベヘニルメタクリレート50g、次の式で表されるジメチルポリシロキサンを含有するマクロアゾ重合開始剤

## 【0036】

## 【化8】



(式中nはくり返し単位を示す。)

【0037】(特開平1-254775の参考例記載の方法で合成) 20 g、及びトルエン100 gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で攪拌した後、80°Cで窒素気流下にて8時間、さらに85°Cで2時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合後適量のトルエンにて希釈したものメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、涙別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体(K) 8.1、7 gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた(プロトンNMRにより確認)。

## 【0038】参考例1

## 共重合体(G)の合成

メチルメタクリレート40 g、n-ブチルメタクリレート60 g、アソビスイソバレノニトリル(和光純薬社製、V-65) 0.6 g、及びトルエン100 gを4つロフラスコに仕込み、溶解混合後、室温で0.5時間、窒素気流下で攪拌した後、65°Cで窒素気流下にて5時間、さらに75°Cで1時間重合を行い、白濁粘ちう溶液を得た。重合後適量のトルエンにて希釈したものメタノール中に投入することにより共重合体を沈殿させ、涙別、次いで減圧乾燥することにより目的とする白色固体状の共重合体(G) 9.5、9 gを得た。共重合体中のモノマー組成は仕込み組成とほぼ一致していた(プロトンNMRにより確認)。

## 【0039】参考例2

共重合体(H)として、トーレダウコーニング(株)社製、アルキル変性シリコーン(SH203、粘度: 1200mm<sup>2</sup>/s、比重0.91、屈折率1.464)を用いた。

## 【0040】試験例1

## 接触角の測定

合成した各共重合体のトルエン溶液を、PETフィルム表面に塗布し、デシケーター内にて常温常圧で一日以上放置することにより乾燥したものを試料とし、協和界面化学社製CA-D型接触角計を用いて、水に対する接触角を測定した。結果を表1に示す。表1より、共重合体(A)～(F)は共重合体(G)及び(H)より接触角が大きく、物理的摩擦による破れ等が起こり難いことが確認された。

## 【0041】

【表1】

	共重合体名	接触角(度)
合成例1	共重合体(A)	118
合成例2	共重合体(B)	115
合成例3	共重合体(C)	113
合成例4	共重合体(D)	120
合成例5	共重合体(E)	118
合成例6	共重合体(F)	105
合成例7	共重合体(K)	117
参考例1	共重合体(G)	98
参考例2	共重合体(H)	95

【0042】以下の実施例及び比較例の化粧料について、化粧持続性、油浮き、耐摩擦色移り性、使用感を以下の評価方法により評価した。

## 【0043】◎評価方法

化粧持続性、油浮き: 10人の専門パネラーが調製した化粧品を使用し、次の基準で3段階で官能評価を行った。

3: 8~10人が良いと判断

2: 4~7人が良いと判断

1: 0~3人が良いと判断

耐摩擦色移り性: 調製した化粧品を一定量だけ人工皮革上に薄く均一に塗布し、木綿布で塗布した部分を100g/cm<sup>2</sup>の圧力の下、表面性試験器を用いて5往復摩擦させた。その時の移行したファンデーションによる木綿布の着色度合いをもって、耐摩擦色移り性を評価した。評価基準は次の通りである。

○: ほとんど着色していない

△: やや着色している

×: かなり着色している

使用感: 10人の専門パネラーにより、主に塗布感と塗布後の化粧感についての官能評価を行い、次の基準で評価した。

○: 8~10人が良いと判断

△: 4~7人が良いと判断

×: 0~3人が良いと判断

## 【0044】実施例1及び比較例2

表2に示す組成の二層型W/O乳化型ファンデーション(実施例1及び比較例1)を製造し、化粧持続性評価及び官能評価を行った。結果を表2に示す。

## 【0045】製法: 成分(5)～(10)を90°Cに加

熱し、混合溶解させる。さらに、成分(1)～(4)をディスパーで分散させながら加える。これを20°C～30°Cに降温した後、成分(10)～(14)の混合物を攪拌しながら添加し、二層型W/O乳化型ファンデーションを得た。

【0046】  
【表2】

配合成分(重量%)	実施例1	比較例1
(1) セリサイト	7.0	7.0
(2) カオリン	4.0	4.0
(3) 二酸化チタン	8.0	8.0
(4) 着色顔料	1.0	1.0
(5) ジメチルポリシロキサン(6cs)	9.0	9.0
(6) オクタメチルシクロテトラシロキサン	28.0	28.0
(7) ジメチルポリシロキサンポリオキシア ルキレン共重合体(トーレダウコーニ ング社製SH3775E)	1.0	1.0
(8) 共重合体(A)	5.0	-
(9) 共重合体(H)	-	5.0
(10) 精製水	20.0	20.0
(11) エタノール	14.0	14.0
(12) 1,3-ブタンジオール	3.0	3.0
(13) 酸化防止剤	適量	適量
(14) 香料	適量	適量
化粧持続性	3	2
油浮き	3	1
耐摩擦色移り性	○	△
使用感	○	○

【0047】表2より、実施例1のファンデーションは、比較例1のものと比較して優れていることが確認された。

#### 【0048】実施例2及び比較例2

表3に示す組成のパウダーファンデーション(実施例2及び比較例2)を製造し、化粧持続性評価及び官能評価を行った。結果を表3に示す。

#### 【0049】製法

配合成分(重量%)	実施例2	比較例2
(1) タルク	25.0	25.0
(2) マイカ	30.0	30.0
(3) カオリン	5.0	5.0
(4) 二酸化チタン	8.0	8.0
(5) 雲母チタン	5.0	5.0
(6) ステアリン酸亜鉛	1.0	1.0
(7) ナイロンパウダー	10.0	10.0
(8) 着色顔料	4.0	4.0
(9) ジメチルポリシロキサン(6cs)	5.0	5.0
(10) 酢酸ラノリン	2.0	2.0
(11) ミリスチン酸オクチルドデシル	2.0	2.0
(12) 共重合体(B)	3.0	-
(13) 共重合体(G)	-	3.0
(14) 酸化防止剤	適量	適量
(15) 香料	適量	適量
化粧持続性	3	2

成分(1)～(8)を混合し、粉碎器に通して粉碎する。これを、高速ブレンダーに移し、成分(9)～(15)を加熱混合し、均一にしたものを、さらに混合して均一にする。これを粉碎器で処理し、フリイを通して粒度をそろえた後、数日間放置してから金皿などの容器中に圧縮成型してパウダーファンデーションを得た。

#### 【0050】

#### 【表3】

油浮き	2	1
耐摩擦色移り性	○	△
使用感	○	×

【0051】表3より、実施例2のパウダーファンデーションは、比較例2のものと比較してすべての項目で優れていることが確認された。

#### 【0052】実施例3及び比較例3

表4に示す組成のO/W乳化型ファンデーション（実施例3及び比較例3）を製造し、化粧持続性評価及び官能評価を行った。結果を表4に示す。

#### 【0053】製法

成分（4）～（8）を70℃に加熱し、ディスパーで混

合溶解させる。さらに、成分（1）～（3）をディスパーで分散させながら加える。これに70～80℃に加熱溶解させた成分（9）～（15）の混合物をディスパーで攪拌しながら添加し、さらに攪拌しながら冷却し、45℃で（16）、（17）を加え、室温まで冷却する。最後に脱気して容器に充填しO/W乳化型ファンデーションを得た。

#### 【0054】

【表4】

配合成分（重量%）	実施例3	比較例3
(1) タルク	4. 0	4. 0
(2) 二酸化チタン	4. 0	4. 0
(3) 着色顔料	2. 0	2. 0
(4) ベントナイト	0. 5	0. 5
(5) モノステアリン酸ポリオキシエチレン ソルビタン	0. 9	0. 9
(6) トリエタノールアミン	1. 0	1. 0
(7) ブロビレングリコール	13. 0	13. 0
(8) 精製水	53. 4	53. 4
(9) ステアリン酸	2. 2	2. 2
(10) イソヘキサデシルアルコール	3. 0	3. 0
(11) モノステアリン酸グリセリン	2. 0	2. 0
(12) 液状ラノリン	2. 0	2. 0
(13) ジメチルポリシロキサン（6cs）	8. 0	8. 0
(14) 共重合体（C）	4. 0	—
(15) 共重合体（H）	—	4. 0
(16) 酸化防止剤	適量	適量
(17) 香料 化粧持続性	適量	適量
油浮き	3	2
耐摩擦色移り性	3	1
使用感	○	×
	△	△

【0055】表4より、実施例3のファンデーションは、比較例3のものと比較して優れていることが確認された。

#### 【0056】実施例4及び比較例4

表5に示す組成の油性固形ファンデーション（実施例4及び比較例4）を製造し、化粧持続性評価及び官能評価を行った。結果を表5に示す。

#### 【0057】製法

配合成分（重量%）	実施例4	比較例4
(1) タルク	20. 0	20. 0
(2) カオリン	15. 0	15. 0
(3) 二酸化チタン	13. 0	13. 0
(4) 着色顔料	4. 0	4. 0
(5) 固形パラフィン	3. 0	3. 0
(6) マイクロクリスピクリンワックス	5. 0	5. 0

成分（5）～（13）を90℃に加熱し、混合溶解させる。さらに、成分（1）～（4）を加え、90℃に維持したまま均一になるまで充分攪拌混合する。この混合物に成分（14）、（15）を加えて混合した後、金皿に充填し、冷却することにより油性固形ファンデーションを得た。

#### 【0058】

【表5】

(7) ミツロウ	3. 0	3. 0
(8) ワセリン	6. 0	6. 0
(9) 酢酸ラノリン	1. 0	1. 0
(10) バルミチン酸イソプロピル	18. 0	18. 0
(11) ジメチルポリシロキサン(6cs)	7. 0	7. 0
(12) 共重合体(D)	5. 0	-
(13) 共重合体(G)	-	5. 0
(14) 酸化防止剤	適量	適量
(15) 香料	適量	適量
化粧持続性	3	2
油浮き	3	2
耐摩擦色移り性	△	×
使用感	○	○

【0059】表5より、実施例4のファンデーションは、比較例4のものと比較して優れていることが確認された。

#### 【0060】実施例5及び比較例5

表6に示す組成の口紅(実施例5及び比較例5)を製造し、化粧持続性評価及び官能評価を行った。結果を表6に示す。

#### 【0061】製法

配合成分(重量%)	実施例5	比較例5
(1) 二酸化チタン	5. 0	5. 0
(2) 赤色201号	0. 6	0. 6
(3) 赤色202号	1. 0	1. 0
(4) 赤色223号	0. 2	0. 2
(5) キャンデリラロウ	7. 0	7. 0
(6) 固形パラフィン	9. 0	9. 0
(7) ミツロウ	5. 0	5. 0
(8) カルナバロウ	3. 0	3. 0
(9) ラノリン	13. 0	13. 0
(10) ひまし油	24. 2	24. 2
(11) 2-エチルヘキサン酸セチル	18. 0	18. 0
(12) ミリスチン酸イソプロピル	10. 0	10. 0
(13) 共重合体(E)	3. 0	-
(14) 共重合体(G)	-	3. 0
(15) 酸化防止剤	適量	適量
(16) 香料	適量	適量
化粧持続性	3	2
油浮き	3	1
耐摩擦色移り性	○	△
使用感	△	×

【0063】表6より、実施例5のパウダーファンデーションは、比較例5のものと比較して、すべての項目で優れていることが確認された。

#### 【0064】実施例6、7及び比較例6

表7に示す組成の二層型サンスクリーン乳液(実施例6及び比較例6)を製造し、化粧持続性評価及び官能評価を行った。結果を表7に示す。

#### 【0065】製法

成分(5)～(14)を90℃に加熱し、混合溶解させる。さらに成分(1)～(4)を加え、90℃に維持したまま均一になるまで充分に混合攪拌する。この混合物に成分(15)、(16)を加えて混合した後、型に流し込み冷却し、口紅を得た。

#### 【0062】

#### 【表6】

成分(1)～(5)を90℃に加熱し、混合溶解させた後、これを20℃～30℃に降温し、成分(6)を溶解した。そこに、成分(10)～(13)をディスパーで分散させ、さらに、成分(7)～(9)をディスパーで分散させながら添加し、二層型サンスクリーン乳液を得た。

#### 【0066】

#### 【表7】

配合成分(重量%)	実施例6	比較例6	実施例7
(1) オクタメチルシリコキシテ トライオキサン	25.0	25.0	25.0
(2) 共重合体(F)	1.0	-	-
(3) 共重合体(H)	-	1.0	-
(4) 共重合体(K)	-	-	1.0
(5) ジメチルポリシリコサン ポリオキシアルキレン共 重合体(トーレグウコー ニグ社製SH3775E)	1.0	1.0	1.0
(6) メトキシ桂皮酸オクチル	2.0	2.0	2.0
(7) エタノール	18.0	18.0	18.0
(8) グリセリン	2.0	2.0	2.0
(9) 精製水	38.0	38.0	38.0
(10) 微粒子酸化亜鉛 (平均粒径20μm)	5.0	5.0	5.0
(11) 微粒子酸化チタン (平均粒径50μm)	1.5	1.5	1.5
(12) タルク	6.5	6.5	6.5
(13) 香料	適量	適量	適量
化粧持続性	3	3	3
油浮き	3	2	2
耐摩擦色移り性	○	△	○
使用感	○	×	○

【0067】表7より、実施例6及び7のサンスクリーン乳液は、比較例6のものと比較して、すべての項目で

優れていることが確認された。

#### フロントページの続き

(51) Int.Cl.<sup>6</sup>  
C08L 83/10

識別記号

F I  
C08L 83/10  
C08G 77/445  
77/452